



Europäisches Patentamt  
European Patent Office  
Office européen des brevets



(11) Numéro de publication : 0 637 600 A1

# DEMANDE DE BREVET EUROPEEN

(21) Numéro de dépôt : 94401808.4

(51) Int. Cl.<sup>6</sup> : C08G 18/08, C08G 18/42,

(22) Date de dépôt : 04.08.94

A61K 7/043, A61K 7/48

(30) Priorité : 04.08.93 FR 9309608

(43) Date de publication de la demande :  
08.02.95 Bulletin 95/06

(64) Etats contractants désignés :  
AT BE CH DE DK ES FR GB GR IE IT LI LU NL  
PT SE

(71) Demandeur : L'OREAL  
14, Rue Royale  
F-75008 Paris (FR)

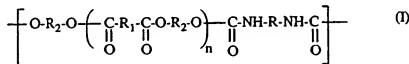
(72) Inventeur : Mondet, Jean  
34 Rue Daniel Fery  
F-93700 Drancy (FR)

Inventeur : Lion, Bertrand  
2 Rue Denis Papin  
F-93190 Livry-Gargan (FR)  
Inventeur : Mougin, Nathalie  
8 Rue Alibert  
F-75010 Paris (FR)  
Inventeur : de la Poterie, Valérie  
83, Allée de la Belle Cordière  
F-77820 Le Chatelet en Brie (FR)  
Inventeur : Piot, Bertrand  
13 Rue de Transvaal  
F-92250 La Garenne-Colombes (FR)

(74) Mandataire : Stalla-Bourdillon, Bernard  
NONY & ASSOCIES,  
29, rue Cambacérés  
F-75008 Paris (FR)

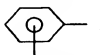
(54) Nouveaux polyester-polyuréthannes, leur procédé de préparation, pseudo-latex réalisés à partir desdits polyester-polyuréthannes et leur utilisation dans des compositions cosmétiques.

(57) Nouveaux polyester-polyuréthannes et leur procédé de préparation.  
Ces polyester-polyuréthannes sont essentiellement constitués de motifs répondant aux formules (I) et (II) suivantes :

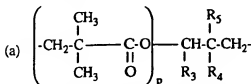


dans laquelle : R est alkylène, cycloalkylène ou un radical aromatique divalent, de C<sub>7</sub>-C<sub>15</sub>, n est un nombre entier tel que le poids moléculaire de l'unité répétitive est compris entre 400 et 5.000,

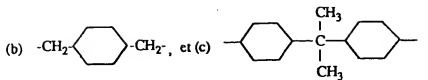
R<sub>1</sub> représente : (i)  $\left( \text{CH}_2 \right)_m$  m est 2 à 12, et (ii)



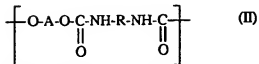
R<sub>2</sub> représente :



R<sub>3</sub> étant hydrogène ou alkyle ramifié en C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>, R<sub>4</sub> étant hydrogène ou alkyle, linéaire ou ramifié en C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>, R<sub>5</sub> étant alkyle, linéaire ou ramifié en C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>, et p étant 0 ou 1.



et



dans laquelle : R est tel que défini ci-dessus, A est alkylène  $\text{C}_x\text{C}_{20}$  substitué par une fonction acide carboxylique ou sulfonique, ou interrompu par un atome d'azote tertiaire, le rapport molaire entre les motifs (II) et (I) étant compris entre 1 et 10.

Ces nouveaux polyester-polyuréthanes permettent l'obtention de pseudo-latex utilisables dans des compositions cosmétiques.

La présente invention a pour objet une nouvelle famille de polyester-polyuréthannes, leur procédé de préparation, les pseudo-latex réalisés à l'aide desdits polyester-polyuréthannes ainsi que des compositions cosmétiques contenant lesdits pseudo-latex.

Il est d'usage courant d'utiliser dans de nombreuses formulations cosmétiques, et notamment dans différents produits de maquillage tels que des vernis à ongles, des mascaras et des eye-liners, à titre de résine filmogène, des polyuréthannes. La résine, pour être satisfaisante, doit non seulement présenter de bonnes propriétés filmogènes, mais également de bonnes propriétés de rémanence, c'est-à-dire être difficilement éliminable de son support par simple lavage à l'eau ou à l'aide de détergents.

Il a été décrit dans la demande de brevet EP 418.469, des compositions de vernis à ongles contenant à titre de résine filmogène des dispersions aqueuses de polyuréthannes aliphatiques.

Il a également été décrit dans la demande de brevet EP 391.322, des vernis à ongles contenant une dispersion aqueuse d'un polyuréthane et/ou d'un polyuréthane copolymère.

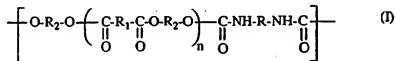
L'utilisation de ces résines ne permet pas cependant de conduire à des compositions présentant de bonnes propriétés cosmétiques du fait notamment d'un manque de rémanence.

Il a maintenant été constaté de façon surprenante et inattendue qu'une nouvelle famille de polyester-polyuréthannes présentait non seulement de bonnes propriétés filmogènes, mais permettait également d'obtenir des films possédant à la fois une grande rigidité et une excellente rémanence à l'eau et aux détergents.

Ces excellentes propriétés ont pu être obtenues grâce au choix particulier d'un  $\alpha,\omega$ -dihydroxypolyester entrant dans la synthèse des polyester-polyuréthannes selon l'invention.

Les polyester-polyuréthannes selon l'invention permettent la préparation de pseudo-latex également très rémanents et, de plus, particulièrement stables sans utilisation de tensioactifs additionnels, dans la mesure où ils comportent en outre des fonctions ioniques.

La présente invention a pour objet à titre de produit industriel nouveau, un polyester-polyuréthane contenant des motifs répondant aux formules (I) et (II) suivantes :



dans laquelle :

R représente un radical alkylène, cycloalkylène ou un radical aromatique divalent, ayant de 6 à 15 atomes de carbone,

n représente un nombre entier tel que le poids moléculaire de l'unité répétitive est compris entre 400 et 5.000,

R<sub>1</sub> représente un radical divalent choisi dans le groupe constitué par :

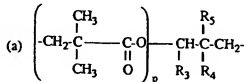
(i)  $(\text{CH}_2)_m$ , m étant un nombre entier compris entre 2 et 12, et

(ii)



la liaison mobile étant en position ortho, méta ou para,

R<sub>2</sub> représente un radical divalent choisi dans le groupe constitué par :

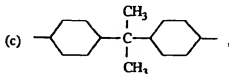
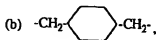


R<sub>3</sub> représentant un atome d'hydrogène ou un radical alkyle ramifié, ayant de 1 à 3 atomes de carbone,

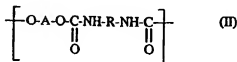
R<sub>4</sub> représentant un atome d'hydrogène ou un radical alkyle, linéaire ou ramifié, ayant de 1 à 4 atomes

de carbone,

$R_6$  représentant un radical alkyle, linéaire ou ramifié, ayant de 1 à 4 atomes de carbone, et p étant 0 ou 1,



et



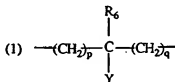
dans laquelle :

R est tel que défini ci-dessus pour les motifs de formule (I),

A représente un radical alkylène ayant de 2 à 20 atomes de carbone substitué par une fonction acide carboxylique ou sulfonique, sous forme salifiée ou non, ou interrompu par un atome d'azote tertiaire, le rapport molaire entre les motifs (II) et (I) étant compris entre 1 et 10, et de préférence entre 1 et 5.

Le radical divalent R du motif de formule (I) est de préférence choisi dans le groupe constitué par les radicaux hexaméthylène, 4,4'-biphénylène, 2,4- et/ou 2,6-tolylène, 1,5-naphtylène, p-phénylène, méthylène 4,4'-biscyclohexyle et le radical divalent dérivé de l'isophorone.

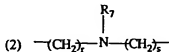
Le radical divalent A du motif de formule (II) est de préférence choisi dans le groupe constitué par :



$R_6$  représentant un radical alkyle, linéaire ou ramifié, ayant de 1 à 3 atomes de carbone,

Y représentant un groupe acide carboxylique ou acide sulfonique, et

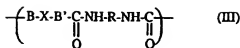
p et q, identiques ou différents, représentant un nombre entier compris entre 1 et 5, ou un sel desdits acides,



$R_7$  représentant un radical alkyle, linéaire ou ramifié, ayant de 1 à 4 atomes de carbone, et

r et s, identiques ou différents, représentant un nombre entier compris entre 1 et 10,

Les polyester-polyuréthanes selon l'invention peuvent en outre contenir des motifs répondant à la formule (III) suivante :



dans laquelle :

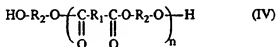
R est tel que défini ci-dessus pour les motifs de formule (I).

B et B', identiques ou différents, représentent -O- ou -NH-, B et B' ne pouvant simultanément représenter -O-, et

X représente un radical alkylène ou cycloalkylène ayant de 2 à 12 atomes de carbone ou un radical aromatique divalent ayant de 6 à 12 atomes de carbone, ledit motif étant présent en une proportion telle que le rapport molaire de la somme des motifs des formules (I) et (III) et des motifs de formule (I) est un nombre entier compris entre 1 et 10 et de préférence entre 1 et 5.

Le poids moléculaire des polyester-polyuréthannes selon l'invention, mesuré par chromatographie d'exclusion stérique, est généralement compris entre 4.000 et 500.000 et de préférence compris entre 6.000 et 200.000.

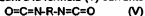
La présente invention a également pour objet le procédé de préparation desdits polyester-polyuréthannes. Ce procédé consiste à faire réagir, dans un solvant organique, un  $\alpha, \omega$ -dihydroxypolyester répondant à la formule (IV) suivante :



dans laquelle :

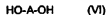
R<sub>1</sub>, R<sub>2</sub> et n sont tels que définis ci-dessus pour les motifs de formule (I)

avec un excès d'un diisocyanate répondant à la formule (V) suivante :



dans laquelle R est tel que défini ci-dessus pour les motifs de formule (I).

puis à coupler les chaînes du polyester-polyuréthane obtenu précédemment par un diol répondant à la formule (VI) suivante :



dans laquelle :

A est tel que défini ci-dessus pour les motifs de formule (II).

à une température comprise entre 40 et 100°C en présence d'un sel d'étain en tant que catalyseur.

Le solvant organique utilisé dans le procédé selon l'invention est de préférence choisi dans le groupe constitué par l'acétone, la méthyléthylcétone, le tétrahydrofuranne et le 1,2-dichloroéthane, ces solvants étant inertes vis-à-vis des groupes isocyanates.

Le sel d'étain est de préférence choisi parmi l'éthyl-2 hexanoate d'étain et le dibutyl dilaurate d'étain.

L' $\alpha, \omega$ -dihydroxypolyester de formule (IV) utilisé en tant que produit de départ dans la synthèse des polyester-polyuréthannes selon l'invention a de préférence un poids moléculaire compris entre 400 et 5.000.

Parmi les  $\alpha, \omega$ -dihydroxypolyesters de formule (IV) particulièrement préférés, on peut mentionner celui dans lequel R<sub>2</sub> représente un radical divalent de formule :



et R<sub>1</sub> représente -(CH<sub>2</sub>)<sub>2</sub>- ou le radical p-phénylène.

Le diisocyanate de formule (V) utilisé dans le procédé selon l'invention est de préférence choisi dans le groupe constitué par le diphenylméthane 4,4'-diisocyanate et le dicyclohexylméthane 4,4'-diisocyanate (ou dicyclohexylméthylène 4,4'-diisocyanate).

Le diol de formule (VI) utilisé dans le procédé selon l'invention est de préférence choisi dans le groupe constitué par l'acide diméthylol propionique et la N-méthyl-diéthanolamine.

Selon un mode de réalisation particulier du procédé selon l'invention, on fait réagir en outre un coupleur répondant à la formule (VII) suivante :



dans laquelle :

5 B, B' et X sont tels que définis ci-dessus pour les motifs de formule (II).

De préférence, celui-ci est choisi dans le groupe constitué par le 1,3-diaminopropane et l'éthanolamine.

Le polyester-polyuréthane obtenu selon le procédé décrit précédemment peut être éventuellement purifié par exemple par précipitation dans un solvant non polaire tel que le cyclohexane.

10 La présente invention a également pour objet, à titre de produit industriel nouveau, un pseudo-latex stable constitué de particules de polyester-polyuréthane tel que défini et obtenu précédemment, neutralisé à l'aide d'un agent neutralisant qui peut être soit une base minérale ou organique lorsque le radical A des motifs de formule (II) est substitué par une fonction acide carboxylique ou sulfonique, soit un acide minéral ou organique lorsque le radical A des motifs de formule (II) est interrompu par un atome d'azote tertiaire, à un taux de neutralisation compris entre 20 et 100 %, le diamètre moyen des particules étant compris entre 5 et 300 nm.

15 On entend, selon l'invention, par l'expression "pseudo-latex" une suspension constituée de particules généralement sphériques du polyester-polyuréthane, celles-ci étant obtenues par dispersion du polyester-polyuréthane dans une phase aqueuse appropriée. L'expression "pseudo-latex" ne doit pas être confondue avec l'expression "latex" ou "latex synthétique" qui est également une suspension constituée de particules d'un polymère, mais dont lesdites particules sont obtenues directement par polymérisation d'un ou plusieurs monomères dans une phase aqueuse appropriée.

20 Les pseudo-latex selon l'invention sont obtenus selon les méthodes connues de préparation des pseudo-latex sous réserve, toutefois, de certaines particularités qui seront mentionnées ci-après.

Le procédé conventionnel de préparation des pseudo-latex consiste à dissoudre un polymère insoluble dans l'eau, dans un solvant organique, soluble ou partiellement soluble dans l'eau, à disperser sous agitation la dispersion ainsi obtenue dans de l'eau et à procéder ensuite à l'élimination du solvant organique par évaporation sous vide, ce qui conduit à une suspension constituée de particules du polymère dont la taille est généralement inférieure au micromètre.

25 Selon ce procédé général, l'emploi d'un tensioactif, d'un mélange de tensioactifs ou d'un polymère colloïde protecteur ou encore d'un mélange tensioactifs/polymère colloïde protecteur est indispensable en vue d'obtenir une bonne stabilisation des particules.

30 Par contre, les polyester-polyuréthanes selon l'invention comportant des fonctions ioniques, partiellement ou totalement neutralisées, permettent d'obtenir des pseudo-latex particulièrement stables en l'absence de stabilisant hydrophile, de tensioactif ou de colloïde protecteur.

35 Il va de soi que la nature acide ou basique de l'agent neutralisant qu'il conviendra d'utiliser pour neutraliser le polyester-polyuréthane sera fonction de la nature des fonctions ioniques portées par ledit polyester-polyuréthane.

Lorsque le polyester-polyuréthane comporte une fonction acide carboxylique ou sulfonique, l'agent neutralisant peut être une base minérale telle que la soude, la potasse ou l'ammoniaque, ou une base organique telle qu'un alcool choisi parmi le 2-amino 2-méthyl 1-propanol (AMP), la triéthanolamine, la trisopropanolamine (TIPA), la monoéthanolamine, la diéthanolamine, la tri[2-(2-hydroxy)1-propyl]amine, le 2-amino 2-méthyl 1,3-propanediol (AMPD) et le 2-amino 2-hydroxyméthyl 1,3-propanediol ou bien une diamine telle que la lysine.

40 Lorsque le polyester-polyuréthane comporte une fonction amine tertiaire, l'agent neutralisant peut être un acide minéral tel que l'acide chlorhydrique ou un acide organique tel que l'acide lactique, l'acide glycolique ou l'acide mandélique.

45 La neutralisation peut être réalisée soit *in situ* dans la solution du polyester-polyuréthane dans le solvant organique par addition de la quantité déterminée d'agent neutralisant, soit lors de la préparation de l'émulsion, l'agent neutralisant se trouvant alors dans la phase aqueuse de l'émulsion. Le solvant organique utilisé doit être un solvant volatil ou un mélange de tels solvants présentant un point d'ébullition inférieur à celui de l'eau et être miscible ou partiellement miscible à l'eau.

50 Le solvant organique tel que défini ci-dessus est de préférence choisi parmi l'acétone, la méthyléthylcétone, le tétrahydrofurane, l'acétate de méthyle, l'acétate d'éthyle, l'isopropanol et l'éthanol.

Après l'obtention du polyester-polyuréthane totalement ou partiellement neutralisé dans le solvant organique, on procède alors à la préparation d'une émulsion en versant, sous agitation, à la solution organique obtenue, une quantité appropriée d'eau contenant éventuellement un agent anti-mousse dont le rôle sera de faciliter l'évaporation ultérieure de la phase organique.

55 Selon une variante du procédé tel que défini ci-dessus, la neutralisation des fonctions ioniques du polyester-polyuréthane, en solution dans un solvant organique, peut être réalisée lors de la formation de l'émulsion

en versant une solution aqueuse contenant la quantité requise de l'agent neutralisant.

Lors de la formation de l'émulsion, l'agitation est de préférence réalisée à l'aide d'un disperseur cisailant du type Moritz ou Ultra Turrax ou Rainier équipé de pales déflocculantes.

L'émulsion ainsi obtenue est particulièrement stable sans qu'il soit nécessaire d'employer un agent tensioactif dans la mesure où les groupes ioniques du polyester-polyuréthane se placent à l'interface avec l'eau et protègent les gouttelettes de la coalescence par répulsion électrostatique.

Après formation de l'émulsion à une température comprise entre la température ambiante et 70°C environ, on procède alors à l'évaporation sous pression réduite du solvant organique jusqu'à son élimination totale, l'évaporation étant de préférence réalisée sous léger chauffage.

On obtient ainsi un pseudo-latex, c'est-à-dire une dispersion aqueuse de particules du polyester-polyuréthane filmogène, qui est exempte de tout tensioactif ou de tout autre stabilisant hydrophile, tout en étant très stable.

La taille moyenne des particules du pseudo-latex et leur polydispersité peuvent être réglées en faisant varier, lors de la préparation dudit pseudo-latex, les proportions respectives entre le polyester-polyuréthane, le solvant organique et l'eau, modifiant ainsi notamment la viscosité dudit pseudo-latex et la brillance du film obtenu après évaporation. La taille moyenne des particules dépend également du taux de neutralisation et de la nature du neutralisant.

Selon un mode de réalisation préféré des pseudo-latex selon l'invention, la taille moyenne des particules est comprise entre 10 et 250 nm.

La polydispersité en taille des particules, mesurée en diffusion quasi-élastique de lumière, est généralement inférieure à 0,5 et de préférence comprise entre 0,05 et 0,4.

Les polyester-polyuréthanes selon l'invention peuvent être plastifiés pour améliorer la formation des films à température ambiante. La plastification peut être réalisée par mélange du pseudo-latex de polyester-polyuréthane selon l'invention avec une dispersion aqueuse d'un polyéther-polyuréthane ou d'un polyester-polyuréthane à caractère élastomère, ces dispersions étant de même nature ionique que le polyester-polyuréthane selon l'invention.

Comme dispersions de polyéther-polyuréthanes à caractère élastomère et de nature anionique, on peut citer notamment celles vendues sous les dénominations de "Sancure 861" ou de "Sancure 878" par la Société Sannor, ou sous la dénomination de "Neorez-R970" par la Société ICI.

Comme dispersions de polyester-polyuréthanes à caractère élastomère, et de nature anionique, on peut notamment citer celle vendue sous la dénomination de "Neorez-R974" par la Société ICI.

La plastification peut être également réalisée à l'aide de plastifiants classiques non polymériques. Il est alors nécessaire que le plastifiant soit un bon solvant du polyester-polyuréthane selon l'invention et soit de préférence insoluble dans l'eau. Parmi les plastifiants hydrophobes, on peut citer notamment :

- les phtalates et adipates de diéthyle, de dibutyle et de 2-diéthylhexyle,
- les tartrates de diéthyle et de dibutyle,
- les phosphates de diéthyle, de dibutyle et de 2-diéthylhexyle,
- les dérivés de propylèneglycol choisis parmi le propylèneglycol phényléther, le propylèneglycol diacétate, le dipropylèneglycol butyléther, le tripropylèneglycol butyléther,
- les esters de glycérol tels que le triacétate de glycérol (triacétine),
- le monophényléther de propylèneglycol vendu sous la dénomination de "Dowanol PPH" par la Société Dow Chemical et le dipropylèneglycol n-butyléther vendu sous la dénomination de "Dowanol DPnB" par la Société Dow Chemical.

Le plastifiant peut être incorporé soit après la réalisation du pseudo-latex, soit pendant la réalisation du pseudo-latex lors de la formation de l'émulsion, le plastifiant étant alors incorporé dans la phase organique de l'émulsion.

L'invention a également pour objet une composition cosmétique contenant, dans un support cosmétique approprié, un pseudo-latex tel que défini ci-dessus.

La proportion en pseudo-latex dans les compositions cosmétiques est généralement comprise entre 0,5 et 30 %, et de préférence entre 1 et 25 % en poids par rapport au poids total de la composition.

Les compositions cosmétiques selon l'invention peuvent se présenter sous diverses formes, par exemple sous forme de produits de maquillage pour les ongles ou les cils tels que des vernis à ongles ou des mascaras, des produits de soin de la peau tels que des masques ou des sérums.

Les compositions selon l'invention peuvent également se présenter sous forme de produits de soin des cheveux tels que des shampoings coiffants, des lotions de traitement des pointes des cheveux, des vernis à cheveux et des gels coiffants.

Les compositions selon l'invention peuvent en outre contenir des filtres solaires UV-A ou UV-B ou à bande large et être utilisées comme produits anti-solaires.

Les compositions selon l'invention peuvent contenir par ailleurs des adjuvants cosmétiques conventionnels choisis parmi des corps gras, des solvants organiques, des silicones, des agents épaississants, des adoucissants, des agents anti-mousse, des agents hydratants, des humectants, des agents durcisseurs des ongles, des polymères anioniques, non-ioniques ou amphotères ou leurs mélanges, des antiperspirants, des agents alcalinisants, des colorants, des pigments et des agents propulseurs lorsque les compositions se présentent sous forme aérosol.

Plus précisément, comme corps gras, on peut utiliser une huile ou une cire ou leurs mélanges, des acides gras, des alcools gras, des esters d'acides gras tels que les triglycérides d'acides gras en  $C_8$  à  $C_{18}$ , de la vaseline, de la paraffine, de la lanoline, de la lanoline hydrogénée ou acétylée.

Parmi les huiles, on peut citer les huiles minérales, animales, végétales ou les huiles de synthèse et notamment l'huile de vaseline, de paraffine, de ricin, de jojoba, de sésame, ainsi que les huiles et les gommages de silicones et les isoparaffines.

Parmi les cires animales, fossiles, végétales, minérales ou de synthèse, on peut notamment citer la cire d'abeille, de caroube, de Candelilla, l'ozokérite, les cires microcristallines ainsi que les cires et les résines de silicone.

Parmi les agents épaississants, on peut citer :

- les dérivés de celluloses tels que l'hydroxyéthylcellulose, la méthylcellulose, l'hydroxypropylcellulose et la carboxyméthylcellulose. Parmi ceux-ci, on peut citer notamment les gommages vendues sous la dénomination de "Cellosize QP 4400H" par la Société Amerchol,
- la gomme de caroube, la gomme de guar, la gomme de guar quaternisée vendue sous la dénomination de "Jaguar C-13-S" par la Société Meyhall, la gomme d'hydroxypropylguar, la gomme de xanthane,
- les acides polyacryliques réticulés tels que ceux vendus sous la dénomination de "Carbopol" par la Société Goodrich,
- les copolymères acide acrylique/acrylate d'alkyle ( $C_{10}$ / $C_{20}$ ) réticulés tels que ceux vendus sous les dénominations de "Pemulen TR<sub>1</sub>" et de "Pemulen TR<sub>2</sub>" par la Société Goodrich,
- les polymères poly(méth)acrylates de glycérile vendus sous les dénominations de "Hispagel" ou "Lubragel" par les Sociétés Hispano Química ou Guardian,
- la polyvinylpyrrolidone,
- l'alcool polyvinyle,
- les polymères et copolymères réticulés d'acrylamide vendus sous les dénominations de "PAS 5161" ou "Bozopol C" par la Société Hoechst, de "Sepigel 305" par la Société Seppic ou de "Salcare SC92" par la Société Allied Colloid, ou encore
- les homopolymères réticulés de chlorure de méthacryloyloxyéthyltriméthylammonium vendus sous la dénomination de "Salcare SC95" par la Société Allied Colloid.

Les compositions selon l'invention trouvent tout particulièrement une application dans les soins et le traitement des ongles.

Ainsi, celles-ci peuvent constituer une sous-couche pour l'application ultérieure après séchage d'un vernis à ongles coloré classique. La sous-couche protège ainsi l'ongle de l'effet agressif du mélange solvant du vernis à ongles et empêche par ailleurs que la kératine de l'ongle soit colorée sous l'effet des pigments. Cette sous-couche permet par ailleurs d'améliorer l'adhésion du vernis à ongles et peut contenir divers actifs pour les soins des ongles dans la mesure où ceux-ci sont solubles dans l'eau ou facilement dispersables.

L'intérêt d'utiliser, selon ce mode de réalisation, une sous-couche d'une composition selon l'invention permet de rendre pélagable le vernis à ongles par enlèvement simultané de la sous-couche et de la couche de vernis à ongles.

Les compositions selon l'invention peuvent également constituer une couche de revêtement (ou "top coat") après application et séchage d'un vernis à ongles coloré classique. Cette couche supérieure apporte de la brillance et une meilleure résistance mécanique.

Selon une forme particulièrement préférée, les compositions selon l'invention se présentent sous forme de vernis à ongles aqueux coloré.

Ces vernis à ongles contiennent au moins un pseudo-latex tel que défini ci-dessus en une proportion de 1 à 25 % en poids, au moins un agent épaississant en une proportion de 0,01 à 5 % et de préférence de 0,1 à 1 % en poids, au moins un pigment en une proportion inférieure à 3 % et de préférence comprise entre 0,5 et 2 % en poids et au moins un agent mouillant en une proportion de 0,1 à 1 % en poids, le reste étant essentiellement constitué par de l'eau.

On va maintenant donner à titre d'illustration de l'invention plusieurs exemples de préparations des polyester-polyuréthanes ainsi que de pseudo-latex et de compositions cosmétiques les contenant.



**Procédé de préparation des  $\alpha,\omega$ -dihydroxypolyesters****EXEMPLE A : Préparation d'un  $\alpha,\omega$ -dihydroxypolyester 50/50 en moles de téréphthalate de 2,2-diméthyl 1,3-propanediol**

Dans un réacteur de 500 ml, on introduit 274,6 g (2,64 moles) de 2,2-diméthyl 1,3-propanediol et 138 g (0,6 mole) de sébacate de diméthyle préalablement fondu, puis chauffe sous agitation jusqu'à obtention d'un milieu limpide, c'est à dire à environ 100°C. On ajoute alors 116,4 g (0,6 mole) de téréphthalate de diméthyle, puis chauffe à 150°C et ajoute alors 1,6 g (0,3 % en poids par rapport au poids total des réactifs) d'acétate de zinc dihydrate.

On maintient la température du milieu réactionnel à 150°C durant 3 heures afin d'éliminer le méthanol formé par la transestérification puis l'élève à 200°C en 45 minutes et on la maintient durant 3 heures.

On laisse ensuite revenir à température ambiante en diminuant l'agitation. Dès que la température atteint 50°C, on ajoute alors 300 ml de 1,2-dichloroéthane.

On dilue ensuite la solution dans 1,7 l de 1,2-dichloroéthane puis la purifie par lavage à l'eau.

La phase organique est ensuite séchée sur sulfate de sodium anhydre puis, après filtration, le solvant d'extraction est éliminé par évaporation sous vide.

On obtient ainsi 300 g d' $\alpha,\omega$ -dihydroxypolyester attendu se présentant sous forme d'une pâte à température ambiante.

Caractéristiques de l' $\alpha,\omega$ -dihydroxypolyester obtenu :

Indice d'hydroxyle : 190

Poids moléculaire (déterminé d'après l'indice d'hydroxyle) : 560

IR et RMN : conformes aux attendus.

**EXEMPLES B à D :**

Selon le même procédé que décrit à l'exemple A, on a préparé les  $\alpha,\omega$ -dihydroxypolyesters du Tableau I suivant :

**TABLEAU I**

Exemples	Quantités de réactifs			Caractéristiques de l' dihydroxy polyester obtenu	
	Téréphthalate de diméthyle	Sébacate de diméthyle	2,2-diméthyl 1,3-propanediol	Indice d'OH	Poids moléculaire
B	232,8 g (1,2 moles)	/	274,6 g (2,64 moles)	190	590
C	/	276 g (1,2 moles)	274,6 g (2,64 moles)	185	605
D	58,2 g (0,3 mole)	207 g (0,9 mole)	274,6 g (2,64 moles)	195	570

**Procédé de préparation des polyester-polyuréthannes****EXEMPLE 1 : Préparation d'un polyester-polyuréthane à partir du prépolymère de l'exemple A**

Dans un réacteur d'1 l, on introduit sous azote 78,6 g (0,3 mole) de dicyclohexylméthane diisocyanate et 150 g de 1,2-dichloroéthane. En 30 minutes, sous courant d'azote, on porte le mélange au reflux puis laisse sous agitation 30 minutes à 80°C.

On ajoute alors goutte à goutte en 15 minutes et à 80°C, 83,2 g (0,15 mole) du  $\alpha,\omega$ -dihydroxypolyester de l'exemple A préalablement dissous dans 200 g de 1,2-dichloroéthane.

Après 3 heures, on ajoute 4,8 g (0,075 mole) d'éthanolamine en solution dans 50 g de 1,2-dichloroéthane

et on laisse réagir 1 heure. Puis on introduit 10,05 g (0,075 mole) d'acide diméthylol propionique préalablement dissous dans 30 g de diméthylformamide, et ensuite 0,45 g de 2-éthyl hexanoate d'étain.

- Après 12 heures à 80°C, on vérifie par infrarouge, l'absence de groupes isocyanates résiduels. Si la consommation de dicyclohexylméthane diisocyanate n'est pas totale, on ajoute au mélange 100 g d'éthanol et laisse réagir 2 heures au reflux.

Après refroidissement, on purifie la solution de polyester-polyuréthanne par précipitation dans du cyclohexane, et sèche le précipité sous vide en étuve à 50°C.

Caractéristiques du polyester-polyuréthanne obtenu :

- Rendement : 91 %  
 Dosage des groupes acides par potentiométrie : 6,4 % en poids (théorie : 5,7 %)  
 Poids moléculaire (chromatographie d'exclusion stérique - éluant : tétrahydrofuranne) : 9000

#### EXEMPLES 2 à 10:

- Selon le même procédé que décrit à l'exemple 1, on a préparé les polyester-polyuréthannes du Tableau II suivant :

TABLEAU II

Exemples	Nature du prépolymère (Quantité)	Nature du diisocyanate (Quantité)	Nature du coupleur (Quantité)	Solvant de réaction	Caractéristiques du polyester polyuréthane		
					Rendement % en poids	% en poids groupes acides thioriques	% en poids groupes acides trouvés
2	Exemple A (1 mole)	DCMD (2 moles)	ADMP (1 mole)	THF	91	8,7	11,7
3	Exemple A (1 mole)	DPMD (2 moles)	ADMP (1 mole)	THF	89	10	11,8
4	Exemple A (1 mole)	DCMD (3 moles)	ADMP (2 moles)	THF	91	15,6	16,9
5	Exemple D (1 mole)	DCMD (2 moles)	ADMP (0,5 mole) Ethanalamine (0,5 mole)	THF	92	5,6	6,4
6	Exemple C (1 mole)	DPMD (2 moles)	ADMP (0,5 mole) Ethanalamine (0,5 mole)	1,2-dichloroéthane	81	5,5	6,8
7	Exemple B (1 mole)	DCMD (2 moles)	ADMP (0,5 mole) Ethanalamine (0,5 mole)	1,2-dichloroéthane	80	5,5	6,8
8	Exemple B (1 mole)	DCMD (2 moles)	ADMP (1 mole)	1,2-dichloroéthane	70	10,1	11,4
9	Exemple A (1 mole)	DCMD (2 moles)	N-MDEA (1 mole)	THF	82	45,5	45,3
10	Exemple A (1 mole)	DCMD (3 moles)	N-MDEA (2 moles)	THF	86	69,5	70

DPMD = diphenylméthane diisocyanate  
 DCMD = dicyclohexylméthane diisocyanate  
 ADMP = acide diméthylol propionique  
 THF = tétrahydrofurane  
 N-MDEA = N-méthyl diéthanolamine

**EXEMPLE 11:**

Selon le même procédé que décrit à l'exemple 1, on a fait réagir les réactifs suivants:

- dicyclohexylméthane diisocyanate : 78,6 g (0,3 mole)
- $\alpha,\omega$ -dihydroxypolyester de l'exemple A : 83,2 g (0,15 mole)

Après 3 heures, on refroidit le mélange à 5°C, puis ajoute 3,3 g (0,045 mole) de 1,3-diaminopropane préalablement mis en solution dans 50 g de tétrahydrofurane. Après 1 heure sous agitation, on chauffe à 80°C et ajoute 14,07 g (0,105 mole) d'acide diméthylol propionique et 0,45 g de 2-éthyl hexanoate d'étain.

Après 12 heures à 80°C, on vérifie par infrarouge, l'absence de groupes isocyanates résiduels. Si la consommation de dicyclohexylméthane diisocyanate n'est pas totale, on ajoute au mélange 100 g d'éthanol, et laisse réagir 2 heures au reflux.

Après refroidissement, on purifie la solution du polyester-polyuréthane par précipitation dans du cyclohexane puis sèche le précipité sous vide en étuve à 50°C.

Caractéristiques du polyester-polyuréthane obtenu :

Rendement : 93 %

Dosage des groupes acides par potentiométrie : 8,5 % en poids (théorie : 7,2 %).

**Préparation des pseudo-latex des polyester-polyuréthannes****EXEMPLE I : Préparation du pseudo-latex du polyester-polyuréthane de l'Exemple 1**

A température ambiante, on dissout 10 g du polyester-polyuréthane obtenu à l'exemple 1 dans 100 g de tétrahydrofurane, agite le mélange avec un agitateur de type Moritz puis introduit progressivement un mélange de 45 g d'eau et 0,41 g d' amino-2 méthyl-2 propanol et agite 15 minutes.

On concentre alors l'émulsion ainsi obtenue à l'évaporateur rotatif sous vide partiel et à une température inférieure à 45°C, jusqu'à élimination totale du tétrahydrofurane.

Le pseudo-latex de polyester-polyuréthane ainsi obtenu est stable.

Caractéristiques du pseudo-latex obtenu :

Taux de neutralisation : 100 %

Concentration en polymères dans le pseudo-latex : 27 %

Taille moyenne des particules (mesurée par diffusion quasi-élastique de lumière à l'aide du Coulter N4 de la Société Coultronix : 50 nm

Polydispersité des particules : 0,3

**EXEMPLES II à XVII:**

Selon le même procédé que décrit à l'exemple I, on a préparé les pseudo-latex de polyester-polyuréthannes du Tableau III suivant :

TABLEAU III

Exemples	Nature du polyester-polyuréthane	Nature du neutralisant et taux de neutralisation	Extrait sec final %	Taille moyenne des particules nm	Polydispersité de taille des particules
II	Exemple 2	NaOH 100 %	30,4	50	0,23
III	Exemple 2	AMP 100 %	24	45	0,25
IV	Exemple 2	NaOH 50 % + L-lysine 25 %	27	110	0,30
V	Exemple 3	AMP 100 %	23	30	0,23
VI	Exemple 4	AMP 60 %	30	30	0,27
VII	Exemple 4	NaOH 50 % + L-lysine 25 %	30	120	0,23
VIII	Exemple 5	AMP 100 %	23	50	0,33
IX	Exemple 6	AMP 100 %	25	45	0,30
X	Exemple 7	AMP 100 %	23	25	0,28
XI	Exemple 8	AMP 100 %	30	30	0,25
XII	Exemple 8	NaOH 50 % + L-lysine 25 %	25	100	0,25
XIII	Exemple 9	HCl 80 %	25	30	< 0,2
XIV	Exemple 9 plastifié *	HCl 80 %	25	30	0,30
XV	Exemple 10	HCl 70 %	25	25	< 0,3
XVI	Exemple 11	AMP 100 %	23	40	0,25
XVII	Exemple 11	NaOH 50 % + L-lysine 25 %	22	130	0,30

\* la plastification est réalisée avec 5 % de phénylétér de propylène glycol ayant été introduit dans la phase organique avant la réalisation de l'émulsion.

#### EXEMPLES DE COMPOSITIONS

Dans les exemples suivants, les lettres "MA" signifient "matière active" lorsque le produit utilisé, commercial ou non, se trouve sous forme d'une solution ou d'une dispersion dans un solvant.

**EXEMPLE 1 : Vernis à ongles**

On prépare ce vernis à ongles en procédant au mélange des ingrédients suivants :

- Pseudo-latex de l'Exemple I 24,88 g (MA)
- Dipropylèneglycol n-butyléther vendu sous la dénomination de "Dowanol DPnB" par la Société Dow Chemical 3,23 g
- Epaisissant associatif uréthane non ionique vendu sous la dénomination de "SER AD FX 1100" par la Société Servo 0,3 g
- Pigments 1,0 g
- Tensio-actif fluoré vendu sous la dénomination de "Forafac 1157" par la Société Atochem 0,1 g
- Eau qsp 100 g

Le vernis à ongles obtenu est très résistant à l'eau : le film est intact après 1 heure sous agitation dans l'eau.

- La dureté du film est mesurée par la méthode du pendule de Persoz, à 30°C et à 50 % d'humidité relative, après avoir laissé sécher ledit film d'une épaisseur de 300 µm sur une plaque de verre, dans une enceinte à 30°C et à 50 % d'humidité relative, et pendant 24 heures.

Dureté du film : 63,3 ± 2,5 secondes.

La dureté mesurée est très satisfaisante, le film adhère correctement à la kératine de l'ongle sans s'écailer. Il n'est pas collant et résiste aux rayures.

- Le vernis obtenu selon l'invention s'applique facilement sur l'ongle et présente une brillance et une tenue satisfaisante.

**EXEMPLE 2 : Vernis à ongles**

On prépare ce vernis à ongles en procédant au mélange des ingrédients suivants :

- Pseudo-latex de l'Exemple I 22,6 g (MA)
- Monophényléther de propylène glycol vendu sous la dénomination de "Dowanol PPH" par la Société Dow Chemical 2,49 g
- Epaisissant associatif non ionique uréthane vendu sous la dénomination de "SER AD FX 1100" par la Société Servo 0,3 g
- Pigments 1,0 g
- Tensio-actif fluoré vendu sous la dénomination de "Forafac 1157" par la Société Atochem 0,1 g
- Eau qsp 100 g

Le vernis à ongles obtenu est très résistant à l'eau : le film est intact après 1 heure sous agitation dans l'eau.

Dureté du film (30°C - 50 % humidité relative) : 77,0 ± 5,4 secondes.

**EXEMPLE 3 : Vernis à ongles**

On prépare ce vernis à ongles en procédant au mélange des ingrédients suivants :

- Pseudo-latex de l'exemple IX 20,65 g (MA)
- Epaisissant associatif non ionique uréthane vendu sous la dénomination de "SER AD FX 1100" par la Société Servo 0,3 g
- Pigments 1,0 g
- Conservateurs 0,05 g
- Eau qsp 100 g

Dureté du film (30°C - 50 % humidité relative) : 89,4 ± 1,4 secondes.

Ce vernis s'applique facilement sur la surface des ongles. Le film obtenu présente une brillance satisfaisante et il résiste aux chocs.

- La résistance du film à l'eau est très satisfaisante.

**EXEMPLE 4 : Vernis à ongles**

On prépare ce vernis à ongles en procédant au mélange des ingrédients suivants :

- Pseudo-latex de l'Exemple XIII 20,7 g (MA)
- Monophényléther de propylène glycol vendu sous la dénomination de "Dowanol PPH" par la Société Dow Chemical 1,07 g
- Epaisissant associatif non ionique uréthane vendu sous la dénomination de "SER AD FX 1100" par

- la Société Servo 0,5 g
- Pigments 1,0 g
- Conservateurs 0,045 g
- Tensio-actif fluoré vendu sous la dénomination de "Forafac 1157" par la Société Atochem 0,3 g
- Eau qsp 100 g

Ce vernis s'applique facilement sur les ongles et présente une brillance et une dureté satisfaisantes.

Le vernis à ongles obtenu est très résistant à l'eau.

Dureté du film (30°C - 50 % humidité relative) : 104,90 ± 2,5 secondes.

#### 10 EXEMPLE 5 : Vernis à ongles

On prépare ce vernis à ongles en procédant au mélange des ingrédients suivants :

- Pseudo-latex de l'Exemple XV 20,7 g (MA)
- Epaisissant associatif uréthane non ionique vendu sous la dénomination de "SER AD FX 1100" par la Société Servo 0,5 g
- Pigments 1,0 g
- Conservateurs 0,045 g
- Tensio-actif fluoré vendu sous la dénomination de "Forafac 1157" par la Société Atochem 0,3 g
- Eau qsp 100 g

20 Ce vernis à ongles présente une très bonne résistance à l'eau.

Le film obtenu après séchage résiste aux chocs et aux rayures.

Dureté du film (30°C - 50 % humidité relative) : 232,3 ± 4,7 secondes.

#### EXEMPLE 6 : Mascara

25 Phase A :

- Stéarate de triéthanolamine 11,8 g
- Cire d'abeille 5 g
- Cire de carnauba 3 g
- Paraffine 1 g

Phase B :

- 35 - Oxyde de fer noir 5 g

Phase C :

- Gomme arabique 2 g
- 40 - Hydroxyéthylcellulose vendue sous la dénomination de "Cellosize QP" par la Société Amerchol 1,2 g

Phase D :

- 45 - Pseudo-latex de l'Exemple I plastifié par 11 % de propylène glycol phényléther vendu sous la dénomination de "Dowanol PPH" par la Société Dow Chemical 5 g
- Conservateurs qs
- Eau qsp 100 g

50 Ce mascara est obtenu en portant les ingrédients de la Phase A à 85°C, à laquelle on ajoute la Phase B et l'on agite à l'aide d'une turbine.

On porte ensuite l'eau de préparation à ébullition, on ajoute les conservateurs, puis à 85°C les ingrédients de la Phase C.

On ajoute alors la phase aqueuse obtenue (85°C) à la Phase A (80°C) sous agitation à l'aide d'une turbine (émulsification) puis on ajoute enfin, à 30°C, le pseudo-latex de la Phase D et agite à l'aide d'une pale.

#### 55 EXEMPLE 7 : Mascara

On prépare ce mascara, selon le même mode opératoire que celui décrit à l'exemple 6, ayant la compo-

sition suivante :

**Phase A :**

- 5     - Stéarate de triéthanolamine     12 g  
       - Cire d'abeille             8 g  
       - Cire de carnauba           3 g  
       - Paraffine             2 g

10    **Phase B :**

- Oxyde de fer noir       5 g

**Phase C :**

- 15     - Gomme arabique       2,5 g  
       - Hydroxyéthylcellulose vendue sous la dénomination de "Cellosize QP" par la Société Amerchol  
       1,5 g  
       - Hydrolysat de kératine vendu sous la dénomination de "Kérasol" par la Société Croda     1 g

20    **Phase D :**

- Pseudo-latex de l'Exemple I plastifié par 13 % de dipropylèneglycol n-butyléther vendu sous la déno-  
       mination de "Dowanol DPnB" par la Société Dow Chemical     4 g  
       - Conservateurs qs  
       - Eau qsp       100 g

**EXEMPLE 8 : Mascara**

- 30     On prépare ce mascara, selon le même mode opératoire que celui décrit à l'exemple 6, ayant la compo-  
       sition suivante :

**Phase A :**

- 35     - Stéarate de triéthanolamine     11 g  
       - Cire d'abeille             10 g  
       - Cire de carnauba           2 g  
       - Paraffine             1 g

40    **Phase B :**

- Oxyde de fer noir       6 g

**Phase C :**

- 45     - Gomme arabique       0,8 g  
       - Hydroxyéthylcellulose vendue sous la dénomination de "Cellosize QP" par la Société Amerchol     2  
       g

50    **Phase D :**

- Pseudo-latex de l'Exemple IX     6 g  
       - Conservateurs qs  
       - Eau qsp       100 g

55    **EXEMPLE 9 : Mascara**

      On prépare ce mascara, selon le même mode opératoire que celui décrit à l'exemple 6, ayant la compo-



sition suivante :

**Phase A :**

- 5 - Stéarate de glycérol 3 g
- Mélange d'esters d'acide laurique et de sorbitol et d'acide laurique et de sorbitol oxyéthylé à 20 moles d'oxyde d'éthylène vendu sous la dénomination de "Tween 20" par la Société ICI 3,7 g
- Monoesters d'acide stéarique et de sorbitane vendu sous la dénomination de "Span 60" par la Société ICI 5,6 g
- 10 - Cire d'abeille 6 g
- Cire de carnauba 1,8 g
- Paraffine 7,8 g

**Phase B :**

- 15 - Oxyde de fer noir 4,5 g

**Phase C :**

- 20 - Hydroxyéthylcellulose vendue sous la dénomination de "Cellosize QP" par la Société Amerchol 1,5 g

**Phase D :**

- Pseudo-latex de l'Exemple XV 2 g
- 25 - Conservateurs qs
- Eau qsp 100 g

**EXEMPLE 10 : Eye-liner**

**Phase A :**

- 30 - Oxyde de fer noir 12 g

**Phase B :**

- 35 - Propylèneglycol 4 g
- Hydroxyéthylcellulose vendue sous la dénomination de "Cellosize QP" par la Société Amerchol 0,1 g
- Laponite 0,5 g

**Phase C :**

- Pseudo-latex de l'Exemple I plastifié par 11 % de propylèneglycol phényléther vendu sous la dénomination de "Dowanol PPH" par la Société Dow Chemical 5 g
  - 45 - Conservateurs qs
  - Eau qsp 100 g
- Cet eye-liner est obtenu en mélangeant les ingrédients de la Phase B à l'eau portée à 70°C dans laquelle les conservateurs ont été dissous.
- On ajoute ensuite l'oxyde de fer noir de la Phase A et on mélange à l'aide d'une turbine à température ambiante puis ajoute le pseudo-latex de la Phase C sous agitation.

**EXEMPLE 11 : Lotion de mise en forme de la coiffure**

On prépare cette lotion en procédant au mélange des ingrédients suivants :

- 55 - Pseudo-latex de l'exemple I 5 g (MA)
- Colorants qs
- Conservateurs qs
- Parfums qs

- Eau qsp 100 g

La lotion de mise en forme obtenue s'applique après un shampoing et confère un bon maintien de la coiffure.

#### 5 **EXEMPLE 12 : Lotion de mise en forme de la coiffure**

On prépare cette lotion en procédant au mélange des ingrédients suivants :

- Pseudo-latex de l'exemple I 1 g (MA)
- Monophényléther de propylène glycol vendu sous la dénomination de "Dowanol PPH" par la Société Dow Chemical 0,11 g
- Colorants qs
- Conservateurs qs
- Parfums qs
- Eau qsp 100 g

#### 15 **EXEMPLE 13 : Lotion de coiffage en flacon pompe**

On prépare cette lotion en procédant au mélange des ingrédients suivants :

- Pseudo-latex de l'exemple I 3 g (MA)
- Dipropyléneglycol n-butyléther vendu sous la dénomination de "Dowanol DPnB" par la Société Dow Chemical 0,39 g
- Colorants qs
- Conservateurs qs
- Parfums qs
- Eau qsp 100 g

La lotion obtenue est vaporisée sur la chevelure après un shampoing et confère un bon maintien à la coiffure.

#### 30 **EXEMPLE 14 : Lotion de mise en forme de la coiffure**

On prépare cette lotion en procédant au mélange des ingrédients suivants :

- Pseudo-latex de l'exemple IX 4 g (MA)
- Colorants qs
- Conservateurs qs
- Parfums qs
- Eau qsp 100 g

La lotion de mise en forme obtenue s'applique facilement et apporte un maintien satisfaisant à la coiffure.

#### 40 **EXEMPLE 15 : Lotion de coiffage en flacon pompe**

On prépare cette lotion en procédant au mélange des ingrédients suivants :

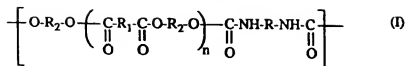
- Pseudo-latex de l'exemple XIII 3 g (MA)
- Colorants qs
- Conservateurs qs
- Parfums qs
- Eau qsp 100 g

La lotion obtenue, appliquée sur les cheveux, donne une bonne tenue à la coiffure.

#### 50 **Revendications**

1. Polyester-polyuréthane, caractérisé par le fait qu'il contient des motifs répondant aux formules (I) et (II) suivantes :

55



dans laquelle :

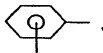
R représente un radical alkylène, cycloalkylène ou un radical aromatique divalent, ayant de 6 à 15 atomes de carbone,

n représente un nombre entier tel que le poids moléculaire de l'unité répétitive est compris entre 400 et 5.000,

R<sub>1</sub> représente un radical divalent choisi dans le groupe constitué par :

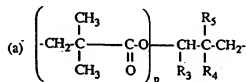
(i)  $\text{CH}_2$   $\xrightarrow{m}$ , m étant un nombre entier compris entre 2 et 12, et

(ii)



la liaison mobile étant en position ortho, méta ou para,

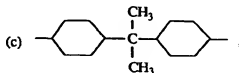
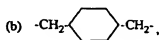
R<sub>2</sub> représente un radical divalent choisi dans le groupe constitué par :



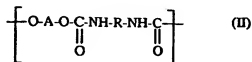
R<sub>3</sub> représentant un atome d'hydrogène ou un radical alkyle ramifié, ayant de 1 à 3 atomes de carbone,

R<sub>4</sub> représentant un atome d'hydrogène ou un radical alkyle, linéaire ou ramifié, ayant de 1 à 4 atomes de carbone,

R<sub>5</sub> représentant un radical alkyle, linéaire ou ramifié, ayant de 1 à 4 atomes de carbone, et p étant 0 ou 1,



et

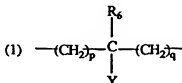


dans laquelle :

R est tel que défini ci-dessus pour les motifs de formule (I),

A représente un radical alkylène ayant de 2 à 20 atomes de carbone substitué par une fonction acide carboxylique ou sulfonique, sous forme salifiée ou non, ou interrompu par un atome d'azote tertiaire, le rapport molaire entre les motifs (II) et (I) étant compris entre 1 et 10, et de préférence entre 1 et 5.

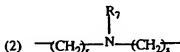
2. Polyester-polyuréthane selon la revendication 1, caractérisé par le fait que le radical R du motif de formule (I) est choisi dans le groupe constitué par les radicaux hexaméthylène, 4,4'-biphénylène, 2,4- et/ou 2,6-tolylène, 1,5-naphtylène, p-phénylène, méthylène 4,4'-biscyclohexyle et le radical divalent dérivé de l'isophorone.
3. Polyester-polyuréthane selon l'une quelconque des revendications précédentes, caractérisé par le fait que le radical divalent A du motif de formule (II) est choisi dans le groupe constitué par :



$R_6$  représentant un radical alkyle, linéaire ou ramifié, ayant de 1 à 3 atomes de carbone,

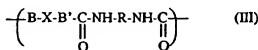
Y représentant un groupe acide carboxylique ou acide sulfonique, et

p et q, identiques ou différents, représentant un nombre entier compris entre 1 et 5, ou un sel desdits acides,



$R_7$  représentant un radical alkyle, linéaire ou ramifié, ayant de 1 à 4 atomes de carbone, et r et s, identiques ou différents, représentant un nombre entier compris entre 1 et 10.

4. Polyester-polyuréthane selon l'une quelconque des revendications précédentes, caractérisé par le fait qu'il contient en outre des motifs répondant à la formule (III) suivante :



dans laquelle :

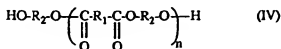
R est tel que défini à la revendication 1,

B et B', identiques ou différents, représentent -O- ou -NH-, B et B' ne pouvant simultanément présenter -O-, et

X représente un radical alkylène ou cycloalkylène ayant de 2 à 12 atomes de carbone ou un radical aromatique divalent ayant de 6 à 12 atomes de carbone, ledit motif étant présent en une proportion telle que le rapport molaire de la somme des motifs des formules (II) et (III) et des motifs de formule (I) est un nombre entier compris entre 1 et 10 et de préférence entre 1 et 5.

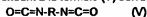
5. Polyester-polyuréthane selon l'une quelconque des revendications précédentes, caractérisé par le fait qu'il possède un poids moléculaire, mesuré par chromatographie d'exclusion stérique, compris entre 4.000 et 500.000 et en particulier entre 6.000 et 200.000.

6. Procédé de préparation du polyester-polyuréthane selon l'une quelconque des revendications précédentes, caractérisé par le fait qu'il consiste à faire réagir, dans un solvant organique, un  $\alpha,\omega$ -dihydroxy-polyester répondant à la formule (IV) suivante :



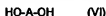
dans laquelle :

$\text{R}_1$ ,  $\text{R}_2$  et  $n$  sont tels que définis à la revendication 1, avec un excès d'un diisocyanate répondant à la formule (V) suivante :



dans laquelle :

$\text{R}$  est tel que défini à la revendication 1, puis à coupler les chaînes du polyester-polyuréthane obtenu précédemment par un diol répondant à la formule (VI) suivante :



dans laquelle :

$\text{A}$  est tel que défini à la revendication 1, à une température comprise entre 40 et 100°C en présence d'un sel d'étain.

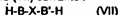
7. Procédé selon la revendication 6, caractérisé par le fait que le solvant organique est choisi dans le groupe constitué par l'acétone, la méthyléthylcétone, le tétrahydrofuranne et le 1,2-dichloroéthane.

8. Procédé selon l'une quelconque des revendications 6 et 7, caractérisé par le fait que le sel d'étain est choisi dans le groupe constitué par l'éthyl-2 hexanoate d'étain et le dibutyl dilaurate d'étain.

9. Procédé selon l'une quelconque des revendications 6 à 8, caractérisé par le fait que le diisocyanate de formule (V) est choisi dans le groupe constitué par le diphenylméthane 4,4'-diisocyanate et le méthylène 4,4'-bis-cyclohexyl diisocyanate.

10. Procédé selon l'une quelconque des revendications 6 à 9, caractérisé par le fait que le diol de formule (VI) est choisi dans le groupe constitué par l'acide diméthylol propionique et la N-méthyl-diéthanolamine.

11. Procédé selon l'une quelconque des revendications 6 à 10, caractérisé par le fait que l'on fait réagir en outre un coupleur répondant à la formule (VII) suivante :



dans laquelle  $\text{B}$ ,  $\text{B}'$  et  $\text{X}$  sont tels que définis à la revendication 4.

12. Procédé selon la revendication 11 caractérisé par le fait que le coupleur de formule (VII) est choisi dans le groupe constitué par le 1,3-diaminopropane et l'éthanolamine.

13. Pseudo-latex stable, caractérisé par le fait qu'il est constitué de particules de polyester-polyuréthane selon l'une quelconque des revendications 1 à 5, ou obtenu selon les revendications 6 à 12, neutralisé à l'aide d'un agent neutralisant choisi parmi soit une base minérale ou organique lorsque le radical  $\text{A}$  des motifs de formule (II) est substitué par une fonction acide carboxylique ou sulfonique, soit un acide minéral ou organique lorsque le radical  $\text{A}$  des motifs de formule (II) est interrompu par un atome d'azote tertiaire, à un taux de neutralisation compris entre 20 et 100 %, le diamètre moyen desdites particules étant compris entre 5 et 300 nm.

14. Pseudo-latex selon la revendication 13, caractérisé par le fait que la base minérale ou organique est choisie dans le groupe constitué par la soude, la potasse, l'ammoniaque, le 2-amino 2-méthyl 1-propanol (AMP), la triéthanolamine, la triisopropanolamine (TIPA), la monoéthanolamine, la diéthanolamine, la tri[(2-hydroxy)1-propyl]amine, le 2-amino 2-méthyl 1,3-propanediol (AMPD), le 2-amino 2-hydroxyméthyl 1,3-propanediol et la lysine.

15. Pseudo-latex selon la revendication 13, caractérisé par le fait que l'acide minéral ou organique est choisi

dans le groupe constitué par l'acide chlorhydrique, l'acide lactique, l'acide glycolique et l'acide mandélique.

16. Composition cosmétique, caractérisée par le fait qu'elle contient dans un support cosmétique approprié, un pseudo-latex selon l'une quelconque des revendications 13 à 15.
17. Composition cosmétique selon la revendication 16, caractérisée par le fait que le pseudo-latex est présent en une proportion comprise entre 0,5 et 30 %, et de préférence entre 1 et 25 % en poids par rapport au poids total de la composition.
18. Composition cosmétique selon l'une quelconque des revendications 16 et 17, caractérisée par le fait que le pseudo-latex contient un agent plastifiant en une proportion comprise entre 5 et 50 % en poids par rapport au poids total du pseudo-latex.
19. Composition cosmétique selon l'une quelconque des revendications 16 à 18, caractérisée par le fait qu'elle contient en outre au moins un additif cosmétique choisi dans le groupe constitué par un corps gras, un solvant organique, une silicone, un agent épaississant, un adoucissant, un filtre solaire UV-A ou UV-B ou à bande large, un agent anti-mousse, un agent hydratant, un humectant, un agent durcisseur des ongles, un polymère anionique, non-ionique ou amphotère ou leurs mélanges, un antiperspirant, un agent alcalinisant, un colorant, un pigment et un agent propulseur.
20. Composition cosmétique selon l'une quelconque des revendications 16 à 19, caractérisée par le fait qu'elle constitue une sous-couche pour l'application ultérieure d'un vernis à ongles coloré.
21. Composition cosmétique selon l'une quelconque des revendications 16 à 19, caractérisée par le fait qu'elle constitue une couche de revêtement après l'application préalable d'un vernis à ongles coloré.
22. Composition cosmétique selon l'une quelconque des revendications 16 à 19, caractérisée par le fait qu'elle se présente sous forme d'un vernis à ongles contenant : (i) de 1 à 25 % en poids d'au moins un pseudo-latex tel que revendiqué selon les revendications 13 à 15, (ii) de 0,01 à 5 % en poids d'au moins un agent épaississant, (iii) moins de 3 % en poids d'un pigment, (iv) de 0,1 à 1 % en poids d'au moins un agent mouillant, le reste étant essentiellement constitué par de l'eau.

Office européen  
des brevets

## RAPPORT DE RECHERCHE EUROPEENNE

Numéro de la demande  
EP 94 40 1808

DOCUMENTS CONSIDERES COMME PERTINENTS			
Catégorie	Citation du document avec indication, en cas de besoin, des parties pertinentes	Revendication concernée	CLASSEMENT DE LA DEMANDE (Int.Cl.6)
A	EP-A-0 076 956 (BAYER) * revendications 1,3 * * exemple 4 * ----	1	C08G18/08 C08G18/42 A61K7/043 A61K7/48
A	FR-A-1 457 975 (BAYER) * page 2, colonne de gauche, alinéa 3 - colonne de droite, alinéa 3 * * exemple 1 * ----	1	
A	US-A-3 975 350 (D.E. HUDGIN ET AL.) * revendication 1 * * colonne 4, ligne 40 - ligne 65 * * exemple 16 * -----	1	
			DOMAINES TECHNIQUES RECHERCHES (Int.Cl.6)
			C08G A61K
Le présent rapport a été établi pour toutes les revendications			
Lieu de la recherche LA HAYE		Date d'achèvement de la recherche 14 Novembre 1994	Examinateur Van Puymbroeck, M
CATEGORIE DES DOCUMENTS CITES			
X : particulièrement pertinent à lui seul Y : particulièrement pertinent en combinaison avec un autre document de la même catégorie A : antérieur-technologique O : divulgation non-écrite P : document intermédiaire		Y : théorie ou principe à la base de l'invention E : document de brevet antérieur, mais publié à la date du dépôt ou après cette date D : cité dans la demande L : cité pour d'autres raisons _____ : membre de la même famille, document correspondant	

EPO FORM 1201 (04/82)